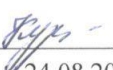



Муниципальное казённое общеобразовательное учреждение  
«Панская основная общеобразовательная школа-интернат»

Согласовано Заместителем директора по учебно – воспитательной работе  Курносенкова Е.В. 24.08.2021 года	Рассмотрено на заседании Методического совета школы протокол № 1 от 27.08.2021 года	Утверждено приказом директора №69 от <del>31.08.2021</del> 27.08.2021 года  Г.З. Алямкин
---	--	---



Рабочая программа курса

**«Избранные вопросы  
неорганической химии»**

9 класс

Разработана  
учителем химии  
Киндеровым И.С.

## ПРОГРАММА ЭЛЕКТИВНОГО КУРСА «ИЗБРАННЫЕ ВОПРОСЫ НЕОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ»

Программа элективного курса «Избранные вопросы неорганической химии» предназначен для учащихся 9 классов и носит предметно-ориентированный характер.

Программа составлена на основе программ для кружков по химии. Москва, Просвещение» 2004 год.

**Цель курса:** расширение знаний учащихся по теоретическим основам неорганической химии, подготовка учащихся к экзаменам по химии.

### **Задачи курса:**

- рассмотреть на более высоком уровне вопросы о строении атома и вещества;
- расширить представления учащихся о классификации химических реакции по различным признакам: число и состав исходных веществ и продуктов реакции, по обратимости, по использованию катализатора, по изменению степени окисления элементов, по тепловому эффекту;
- показать взаимосвязь строения и химических свойств неорганических соединений;
- закрепить знания о классификации, свойствах и получении основных классов неорганических веществ;
- расширение естественнонаучного мировоззрения учащихся;
- создать условия для формирования и развития у учащихся умения самостоятельно работать со справочной и учебной литературой, собственными конспектами и другими источниками информации;
- научить работать в группе.

### **Учащиеся должны знать:**

- состав и свойства основных классов неорганических соединений;
- типы химических реакций;
- взаимосвязь между классами неорганических веществ;
- виды химических связей, типы кристаллических решеток;
- электронное строение атома.

### **Учащиеся должны уметь:**

- давать характеристику химическим элементам на основании их положения в периодической системе;

- составлять электронные и графические формулы электронного строения атома;
  - определять вид химической связи, составлять электронные и структурные формулы молекул бинарных соединений;
  - составлять уравнения реакций в молекулярном, полном и сокращенном ионном виде;
  - составлять электронный баланс для окислительно-восстановительных реакций.
- Содержание элективного курса предполагает разнообразные виды деятельности учащихся: лекции, семинары, самостоятельные работы с использованием различных источников информации, что поможет учащимся в выборе профиля обучения.

Программа элективного курса рассчитана на 17 часов

#### Тематическое планирование.

№ п/п	Тема программы. Количество часов.	Тема урока	Практические и лабораторные работы.	Дата проведения
1.	Вводное занятие – 1 час	1 урок. Правила работы в кабинете химии. ТБ.		
2.	Строение атома и периодический закон Д.И.Менделеева. Химическая связь – 2 часа.	2 урок. Развитие представлений о строении атомов. Периодический закон и периодическая система Д.И.Менделеева. 3 урок. Типы химических связей. Зависимость свойств веществ от типа химической связи.		
3	Важнейшие классы неорганических соединений – 1 час	4 урок. Простые и сложные неорганические вещества, их состав и классификация	Пр. № 1. Проведение опытов, характеризующих свойства классов неорганических веществ.	
4.	Химические реакции. Закономерности химических реакций 2 часа.	5 урок. Типы химических реакций и условия их протекания.  6 урок. Влияние на скорость химических реакций природы реагирующих веществ, концентрации, температуры, катализаторов.	Пр. № 2. Опыты, показывающие условия протекания химических реакций.	

5.	Электролитическая диссоциация- 1 час	7 урок. Механизм растворения веществ в воде.		
6.	Неметаллы- 4 часа.	8 урок. Галогены. 9 урок. Подгруппа кислорода. 10 урок. Азот и фосфор. 11 Углерод и кремний.	Пр. № 3. Опыты, характеризующие общие свойства неметаллов.	
7.	Металлы – 3 часа.	12 урок. Металлы первой группы главной подгруппы. 13 урок. Магний, кальций и их соединения. 14. Алюминий, его свойства и соединения.	ПР, № 4. Опыты, показывающие общие свойства металлов.	
8.	Решение задач повышенной трудности – 2 часа.	15 урок. Количественные понятия в химии. 16 урок. Решение типовых задач.		
9.	Зачет по курсу «Избранные вопросы неорганической химии» - 1 час.	17 урок. Зачет по курсу «Избранные вопросы неорганической химии»		